

# РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ПЛОТНОСТИ ПОТОКА СУБЛИМАЦИИ РАБОЧЕГО ВЕЩЕСТВА В НЕИЗОТЕРМИЧЕСКОЙ ЦИЛИНДРИЧЕСКОЙ ТРУБЕ НЕ- ПРЕРЫВНОГО ДЕЙСТВИЯ

Рассмотрим задачу о движении газа, в цилиндрическом канале длиной  $L$  и радиусом  $R$  (рис. 1). Вдоль оси канала поддерживается заданное распределение температуры  $T(x)$  (температура на входе в канал постоянна и равна  $T_1$ , на выходе -  $T_2$ ). На входе подается газообразное рабочее вещество с заданным давлением  $P_1$  и потоком  $G$ . Выход канала находится в условиях постоянной откачки. Предполагается, что на стенке находится слой конденсированного рабочего вещества, который может изменяться за счёт постоянного потока испаряющихся молекул с плотностью  $n_s$ , зависящей от температуры стенки в данной точке. Поток конденсирующихся молекул обусловлен их плотностью в газовой фазе  $n(x)$ , при этом считается, что вероятность конденсации при столкновении с поверхностью равна единице.

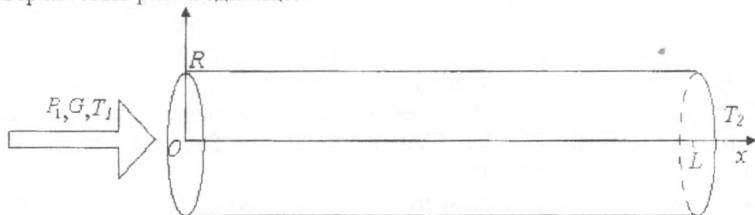


Рис. 1. Цилиндрический канал длиной  $L$  и радиусом  $R$

Необходимо получить распределение плотности газа вдоль оси канала при заданных граничных условиях.

Для решения поставленной задачи запишем уравнение баланса рабочего вещества в единичном элементе длины канала, расположенном около произвольной точки интервала  $(0, L)$ . Вследствие возможного осаждения газовых молекул на поверхности канала уравнение баланса в произвольном сечении  $x$  можно записать в следующем виде:

$$S \frac{\partial(nu)}{\partial x} = \frac{1}{4} v_l 2\pi R(n_s - n), \quad (1)$$

где  $n_s$  – числовая плотность насыщенных паров;  $R$  – радиус канала;  $S$  – площадь поперечного сечения канала;  $v_l$  – средне-тепловая скорость молекулы;  $n$  – числовая плотность газа (искомая функция координаты  $x$ );  $u$  – проекция скорости газового потока на ось  $x$ .

Левая часть уравнения (1) представляет собой изменение потока рабочего вещества через поперечное сечение канала, приходящееся на единицу его длины, а в правой части записан результирующий поток молекул на боковую стенку (или со стенки) элемента поверхности канала единичной длины. Уравнение (1) составлено в предположении, что длина  $L$  много больше радиуса  $R$  рассмат-

риваемой трубы. При этом плотность и температура газа слабо зависят от поперечных координат.

В качестве граничных условий к уравнению (1) следует принять следующие равенства:

$G = \mu n S _{x=0},$	(2)
-----------------------	-----

$\mu n S _{x=L} = G - \frac{\pi}{2} R \int_0^L \nu_i (n - n_s) dx.$	(3)
---	-----

Условие (2) связано с тем, что подводимый к входному сечению поток  $G$  вещества должен быть равен потоку его отвода по каналу. Условие (3) отражает закон сохранения рабочего вещества в применении ко всему каналу длиной  $L$ .

Уравнение (1) кроме искомой функции  $n(x)$  содержит ещё и функцию  $n_s(x)$ . Для того чтобы найти  $n_s(x)$ , воспользуемся известным эмпирическим уравнением для давления насыщенных паров рабочего вещества:

$\lg P_s = a - \frac{b}{T},$	(4)
------------------------------	-----

где  $P_s$  определяется в мм Hg, а  $T$  - в кельвинах,  $a$  и  $b$  - константы.

Для получения зависимости  $n_s(x)$  воспользуемся уравнением состояния идеального газа:

$P_s = n_s k T,$	(5)
------------------	-----

где  $k = 1.38 \cdot 10^{-23}$  Дж/К - постоянная Больцмана.

Подставляя (5) в (4), получим:

$n_s = n_s(x) = \frac{C_1^*}{T(x)} e^{-\frac{C_2^*}{T(x)}},$	(6)
--	-----

где  $C_1^* = 1.496 \cdot 10^{36} [K / .m^3], C_2^* = 6.249 \cdot 10^3 [K]$ .

Для исходных расчётов примем, что температура вдоль длины канала распределена линейно:

$T(x) = T_1 - \frac{T_1 - T_2}{L} x.$	(7)
---------------------------------------	-----

Для определения потока  $G(x)$  в произвольном сечении воспользуемся формулой Пуазейля, считая, что процесс осаждения частиц рабочего вещества на боковые стенки длинного канала ( $L \gg R$ ) не повлияет на поток в продольном направлении:

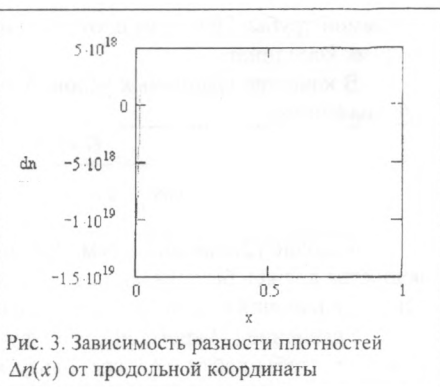
$G = \mu n S = -n S \frac{R^2}{8\eta} \frac{dP}{dx}.$	(8)
---	-----

Подставляя (8) в (1), получим замкнутое уравнение для искомой функции  $n(x)$ :

$\frac{1}{4} \nu_i 2\pi R (n_s - n) = -\frac{R^2 k S}{8\eta} \frac{d}{dx} \left\{ n \left[ \frac{dn}{dx} T + \frac{dT}{dx} n \right] \right\}.$	(9)
---	-----

Для решения уравнения (9) воспользуемся численно-итерационной схемой. Представим искомую функцию распределения плотности  $n(x)$  в виде суммы плотности насыщенных  $n_s(x)$  паров и некоторой добавки  $\Delta n(x)$ :

$n(x) = n_s(x) + \Delta n(x).$	(10)
--------------------------------	------



На рис. 2 представлена зависимость плотности  $n(x)$ , а на рис. 3 – разности плотностей  $\Delta n(x)$  от продольной координаты. Данные были получены при следующих условиях: длина канала  $L = 1$  м, радиус канала  $R = 0,003$  м, температура на входе  $T_1 = 223$  К, температура на выходе  $T_2 = 193$  К, поток газа на входе  $G = 500$  мг/ч, количество расчетных ячеек  $M = 50$ , количество итераций  $N_{it} = 100$ .

На рис. 3 можно наблюдать скачок величины  $\Delta n(x)$  в области входного сечения. Данный скачок возникает в результате того, что поток  $G = 500$  мг/час меньше значения потока, рассчитанного по формуле (8), где в качестве плотности необходимо поставить плотность насыщенных паров. Для данных условий поток, который обеспечивается плотностью насыщенных паров, равен  $G = 890$  мг/ч.

Работа выполнена под руководством Б. Т. Породнава, проф., д-ра физ.-мат. наук.